3°)

a- Déterminer les coordonnés du point d'équivalence dans chaque cas.

b- Calculer les concentrations molaires des deux solutions basiques et les comparer.

4°) Pour chacune des deux courbes :

Justifier le caractère acido-basique du milieu réactionnel au point d'équivalence.

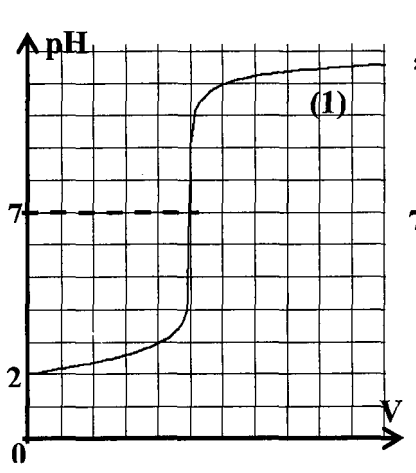
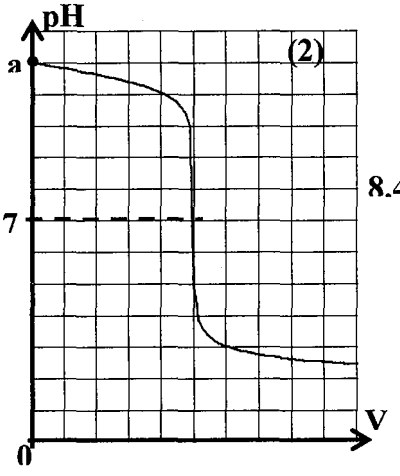
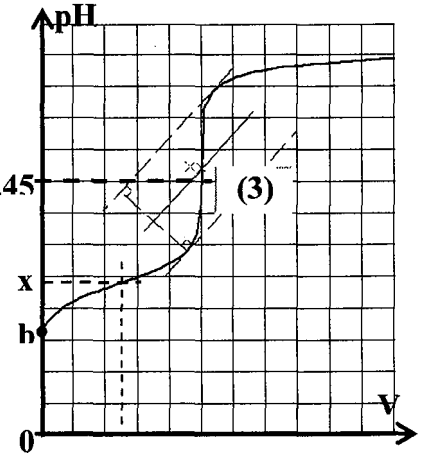
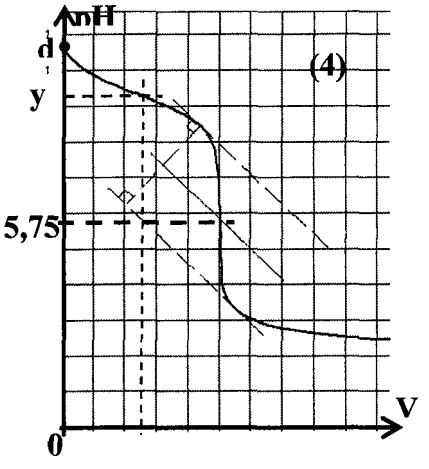
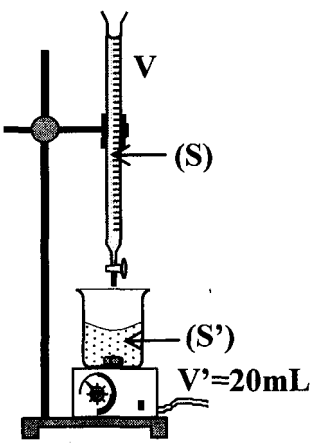
5°) Déterminer en le justifiant le pK_a du couple de la base B_2.

6°) L'élève manipulant B_1 refait son expérience de dosage mais en ajoutant aux **20cm³** de départ de la solution de cette base un volume égal d'eau. Dire, en le justifiant, ce qui se passe :

*Au **pH** initial.

*Au point d'équivalence.

Exercice N°7:

On réalise le dosage de **V'= 20mL** d'une solution **(S')** par une solution **(S)**. **(S)** et **(S')** sont des solutions de **HCl**, de **RCOOH**, de **NaOH** ou de NH_3 de même concentration **C**.

Pour chaque couple **(S,S')** on obtient l'une des courbes suivantes représentant le **pH** du mélange en fonction du volume **V** de la solution **(S)** ajoutée.